# (12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

- (19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro
- OMPL



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 28. Februar 2002 (28.02.2002)

**PCT** 

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 02/16304 A1

- (51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: C07C 67/307, C07B 39/00
  - PCT/EP01/09320
- (22) Internationales Anmeldedatum:

(21) Internationales Aktenzeichen:

13. August 2001 (13.08.2001)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

- (30) Angaben zur Priorität: 100 41 618.7 24. August 2000 (24.08.2000) DE
- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BAYER AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; 51368 Leverkusen (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): MÜH, Thorsten [DE/DE]; Am Blauen Berg 6, 51375 Leverkusen (DE). FIEDLER, Paul [DE/DE]; Loorweg 15, 51143 Köln (DE). WEINTRITT, Holger [DE/DE]; Louveciennestr.91, 40764 Langenfeld (DE). WESTERKAMP, Winfried [DE/DE]; In der Fleute 121, 42389 Wuppertal (DE). REINECKE, Arndt [DE/DE]; Wilhelmstr. 26, 42781 Haan (DE).

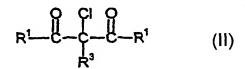
- (74) Gemeinsamer Vertreter: BAYER AKTIENGE-SELLSCHAFT; 51368 Leverkusen (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der f\(\text{ir}\) \(\text{Anderungen der Anspr\(\text{uchen}\) betallen geltenden
  Frist; Ver\(\text{offentlichung wird wiederholt, falls Anderungen eintreffen}\)

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

- (54) Title: METHOD FOR PRODUCING ALPHA FLUOROMALONIC ACID DIALKYL ESTERS
- (54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON α-FLUOR-MALONSÄUREDIALKYLESTERN



- (57) Abstract: The invention relates to a novel, advantageous method for producing α fluoromalonic acid dialkyl esters of general formula (I) by reacting a compound of general formula (II) with an addition product of hydrogen fluoride and a trialkylamine, under pressure and at temperatures ranging from 103 °C to 130 °C. In formulae (I) and (2), R¹ represents alkoxy having 1 to 6 carbon atoms, R² represents hydrogen or fluorine, and R³ represents hydrogen, fluorine or chlorine.
- (57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft ein neues, vorteilhaftes Verfahren zur Herstellung von α-Fluor-malonsäurediester der allgemeinen Formel (I) durch Umsetzung einer Verbindung der allgemeinen Formel (II) mit einem Anlagerungsprodukt von Fluorwasserstoff an ein Trialkylamin bei Temperaturen von 103 °C unter Druck. In den Formeln (I) und (II) bedeuten R¹ Alkoxy mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, R² Wasserstoff oder Fluor, und R³ Wasserstoff, Fluor oder Chlor.



WO 02/16304 PCT/EP01/09320

## Verfahren zur Herstellung von α-Fluor-malonsäuredialkylestern

Die Erfindung betrifft ein neues, vorteilhaftes Verfahren zur Herstellung von  $\alpha$ -Fluor-malonsäuredialkylestern.

5

 $\alpha$ -Fluor-malonsäuredialkylester sind Zwischenprodukte, die beispielsweise für die Herstellung von  $\alpha$ -Fluor-acrylsäureestern (vgl. EP-A-203 462) verwendet werden können. Ausgehend von  $\alpha$ -Fluor-acrylsäurestern werden hochmolekulare, nicht-kristalline Polymere hergestellt, die transparent sind und Erweichungstemperaturen über 10°C aufweisen.

10

15

Es ist bereits bekannt geworden, dass man α-Fluor-β-ketoester ausgehend von Ethylbromfluoracetat erhalten kann. Dazu wird Ethylbromfluoracetat in einem ersten Reaktionsschritt mit tri-n-Butylphoshin zum entsprechenden Phosphoniumsalz umgesetzt, das anschließend durch Reaktion mit n-Butyllithium bei –78°C in das entsprechende Ylen überführt wird. Nach Acylierung und Verseifung werden α-Fluor-β-keto-ester erhalten (vgl. J. Org. Chem. 56, 273-277 (1991)). Ein wesentlicher Nachteil dieses Verfahrens ist die schwierige Zugänglichkeit der Ausgangsprodukte, die Mehrstufigkeit des Verfahrens und die notwendige aufwendige Arbeitsweise z.B. bei der Handhabung von Phosphinen und n-Butyllithium, die besondere sicherheitstechnische Maßnahmen und die Durchführung der Reaktion bei tiefen Temperaturen erfordern. Aus diesem Grund ist dieses Verfahren großtechnisch nicht anwendbar.

25

20

Kim (vgl. D.Y. Kim, Synthetic Communications 2000, 30 (7), 1205-1212) beschreibt die Herstellung von α-Fluor-β-ketoestern ausgehend 2-Fluor-2-phosphonyl-1,3-dicarbonylverbindungen durch Spaltung der Phosphorkohlenstoffbindungen auf nassem Kieselgel. Dieses Verfahren ist jedoch ebenfalls für großtechnische Verfahren ungeeignet, da die Ausgangsverbindungen teuer sind und da zur Isolation der Produkte große Mengen Kieselgel abfiltriert werden müssen.

In einem anderen Verfahren (vgl. DE-A-42 37 882) erfolgt die Darstellung von α-Fluor-β-dicarbonylverbindungen der Formel (B) ausgehend von Dicarbonylverbindungen der Formel (A) durch Reaktion mit einem Anlagerungsprodukt von Fluorwasserstoff an ein Trialkylamin bei Temperaturen von 20°C bis 100°C.

5

$$A - C - C - C - A$$

$$R'$$

$$A - C - C - C - A$$

$$R$$

$$(B)$$

Nachteilig bei diesem Verfahren sind die langen Reaktionszeiten, die zwischen 24 Stunden und 72 Stunden betragen. Ein weiterer Nachteil ist, dass das Produkt nur in Ausbeuten von 60 % bis 70 % erhalten wird.

10

Es wurde nun gefunden, dass man  $\alpha$ -Fluor-malonsäuredialkylester der allgemeinen Formel (I),

15 in welcher

R<sup>1</sup> für Alkoxy mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen steht und

R<sup>2</sup> für Wasserstoff oder Fluor steht,

20

erhält, wenn man eine Dicarbonylverbindung der allgemeinen Formel (II),

$$R^{1}$$
— $C$ — $C$ — $C$ — $R^{1}$  (II)

in welcher

10

- R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und
- R<sup>3</sup> für Wasserstoff, Fluor oder Chlor steht,

mit einem Anlagerungsprodukt von Fluorwasserstoff an ein Trialkylamin bei Temperaturen von 103°C bis 130°C unter Druck umsetzt.

In den Verbindungen der Formel (II) steht R<sup>1</sup> insbesondere für Methoxy oder Ethoxy.

In den Verbindungen der Formel (II) steht R<sup>1</sup> besonders bevorzugt für Ethoxy.

In den Verbindungen der Formel (I) steht R<sup>2</sup> insbesondere für Wasserstoff.

Die oben aufgeführten oder in Vorzugsbereichen angegebenen Restedefinitionen gelten sowohl für die Ausgangverbindungen der Formel (II) als auch entsprechend für die Endprodukte der Formel (I).

Es ist als ausgesprochen überraschend zu bezeichnen, dass beim erfindungsgemäßen Verfahren, das unter Druck durchgeführt wird, α-Fluor-malonsäuredialkylester in höheren Ausbeuten und höherer Reinheit erhalten werden als bei den im Stand der Technik beschriebenen Verfahren, die unter Normaldruck durchgeführt werden, da der Fachmann unter Druck eine partielle Zersetzung und folglich niedrigere Ausbeuten erwartet.

25

30

20

Das erfindungsgemäße Verfahren weist eine Reihe von Vorteilen auf. So werden  $\alpha$ -Fluor-malonsäuredialkyl-ester schon nach der Hälfte der Reaktionszeit erhalten, die bei bekannten Verfahren üblich ist. Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren beträgt die Reaktionszeit 12 Stunden während bei bekannten Verfahren 24 bis 72 Stunden Reaktionszeit erforderlich sind (vgl. DE-A 42 37 892). Ein weiterer Vorteil sind die im Vergleich zu herkömmlichen Verfahren um mindestens 15 % höheren Ausbeuten.

10

15

20

25

30

Daher ist das neue Verfahren insbesondere für die großtechnische Anwendung gut geeignet.

Die Dicarbonylverbindungen der allgemeinen Formel (II) und alle anderen Ausgangsverbindungen sind gängige Handelsprodukte oder können durch einfache Verfahren aus diesen hergestellt werden.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden im Allgemeinen Anlagerungsprodukte von Fluorwasserstoff an Trialkylamine verwendet, die pro Mol Trialkylamin 1 bis 3 Mole Fluorwasserstoff enthalten, vorzugsweise liegt dieses Verhältnis bei 1:1 bis 2, besonders bevorzugt bei 1:1.

Als Trialkylamine kommen beispielsweise solche in Frage, die gleiche oder verschiedene Alkylgruppen mit je 1 bis 6 Kohlenstoffatomen enthalten. Bevorzugt sind Trialkylamine mit drei gleichen Alkylgruppen. Besonders bevorzugt ist Triethylamin.

Die Anlagerungsprodukte von Fluorwasserstoff an Trialkylamin können in situ durch Zudosieren von Triethylamin zu flüssigem Fluorwasserstoff hergestellt werden. Alternativ können die Anlagerungsprodukte von Fluorwasserstoff an Trialkylamin in situ durch Zudosieren von Fluorwasserstoff zu Triethylamin erhalten werden.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens in einem größeren Bereich variiert werden. Im Allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen von 103°C bis 130°C, vorzugsweise bei Temperaturen von 104°C bis 110°C, besonders bevorzugt bei Temperaturen von 104°C bis 107°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren wird im Allgemeinen unter erhöhtem Druck (Eigendruck) durchgeführt. Im Allgemeinen arbeitet man bei Drücken von 1,3 bis 9 bar, bevorzugt bei Drücken von 1,3 bis 4 bar.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens zur Herstellung der α-Fluormalonsäuredialkylester der allgemeinen Formel (I) setzt man pro Mol Dicarbonylverbindungen der Formel (II) im Allgemeinen pro Mol der Verbindungen der
Formel (II) 1 bis 4 Mole des Anlagerungsproduktes, vorzugsweise 3 Mole ein.

5

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens geht man im Allgemeinen wie folgt vor: In einem druckdichten Reaktionsbehälter wird das Anlagerungsprodukt von Fluorwasserstoff an Trialkylamin vorgelegt. Der Reaktionsbehälter wird druckdicht verschlossen und das Reaktionsgemisch auf 103°C bis 130°C erhitzt. Zu diesem werden die Dicarbonylverbindungen der allgemeinen Formel (II) dosiert. Das dabei erhaltene Reaktionsgemisch wird nach erfolgter Zugabe nachgerührt. Es stellt sich ein Druck von 1,3 bis 9 bar ein. Anschließend wird abgekühlt, das Reaktionsgemisch wird entspannt und mit Wasser versetzt. Die organische Phase wird abgetrennt, sauer gewaschen und gegebenenfalls destilliert.

15

10

Die Dosierzeit der Dicarbonylverbindungen der allgemeinen Formel (II) beträgt im Allgemeinen drei bis neun Stunden, insbesondere fünf bis sieben Stunden, besonders bevorzugt 6 Stunden.

20

Nach der Dosierung wird das Reaktionsgemisch im Allgemeinen weitere drei bis neun Stunden, insbesondere fünf bis sieben Stunden, besonders bevorzugt weitere sechs Stunden gerührt.

25

30

Das erfindungsgemäße Verfahren wird beispielsweise zur Herstellung von  $\alpha$ -Fluormalonsäuredimethylester verwendet, der beispielsweise als Zwischenprodukt für die Herstellung von  $\alpha$ -Fluor-acrylsäureestern (vgl. EP-A-203 462) verwendet werden kann. Ausgehend von  $\alpha$ -Fluor-acrylsäurestern werden hochmolekulare, nichtkristalline Polymere hergestellt, die transparent sind und Erweichungstemperaturen über  $10^{\circ}$ C aufweisen. Außerdem können  $\alpha$ -Fluor-malonsäurediethylester zur Herstellung von Fluor-substituierten Heterocyclen verwendet werden, die beispielsweise

WO 02/16304 PCT/EP01/09320

-6-

biologisch aktiv oder als Zwischenprodukte für Pflanzenschutzmittel von Interesse sind (vgl. N. Ishikawa, J. Fluorine Chem. 1984, 25, 203, oder EP-A 970 057).

Die nachfolgenden Beispiele dienen zur Erläuterung der Erfindung. Die Erfindung ist jedoch nicht auf die Beispiele limitiert.

#### <u>Herstellungsbeispiele</u>

#### Beispiel 1 Fluormalonsäurediethylester

5 (unter Verwendung von 3 Äquivalenten Triethylamin Hydrofluorid pro Äquivalent Chlormalonester)

In einem druckfesten Reaktionsbehälter werden 455 g (3,2 mol) des Additionsproduktes von 3,2 mol Triethylamin mit 6,4 mol Fluorwasserstoff vorgelegt und mit weiteren 326 g (3,2 mol) Triethylamin versetzt. Der Reaktionsbehälter wird druckdicht verschlossen und das Reaktionsgemisch auf 105°C erhitzt. Innerhalb von 6 Stunden werden 541 g Chlormalonsäurediethylester (Reinheit 77 %; 2,1 mol) bei 105°C über eine Pumpe zudosiert. Nach beendeter Zugabe wird das Reaktionsgemisch weitere 6 Stunden bei 105°C gerührt. Dann wird auf 40°C abgekühlt, der Reaktionsbehälter entspannt und 750 g Wasser zugegeben. Die organische Phase wird mit 150 g 15 %iger Schwefelsäure gewaschen. Man erhält 423 g einer Flüssigkeit, die 73 % (GC-Fl.) Fluormalonsäurediethylester enthält (Ausbeute: 81 %).

#### Beispiel 2 Fluormalonsäurediethylester

25 (unter Verwendung von 2 Äquivalenten Triethylamin Hydrofluorid pro Äquivalent Chlormalonester)

In einem druckfesten Reaktionsbehälter werden 142 g des Additionsproduktes aus 1 mol Triethylamin mit 2 mol Fluorwasserstoff vorgelegt und mit weiteren 102 g (1 mol) Triethylamin versetzt. Der Reaktionsbehälter wird druckdicht verschlossen und das Reaktionsgemisch auf 105°C erhitzt. Innerhalb von 6 Stunden werden 253 g Chlormalonsäurediethylester (Reinheit 77 %; 1 mol) bei 105°C über eine Pumpe zudosiert. Nach beendeter Zugabe wird das Reaktionsgemisch weitere 6 Stunden bei 105°C gerührt. Dann wird auf 40°C abgekühlt, der Reaktionsbehälter entspannt und 600 g Wasser zugegeben. Die organische Phase wird mit 100 g 15 %iger Schwefelsäure gewaschen. Man erhält 223 g einer dunklen Flüssigkeit, die 74 % (GC-ISTD) Fluormalonsäurediethylester enthält (Ausbeute: 92 %).

#### **Patentansprüche**

1. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I),

5

in welcher

- R<sup>1</sup> für Alkoxy mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen steht und
- 10 R<sup>2</sup> für Wasserstoff oder Fluor steht,

dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der allgemeinen Formel (II),

15

in welcher

- R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und
- 20 R<sup>3</sup> für Wasserstoff, Fluor oder Chlor steht,

mit einem Anlagerungsprodukt von Fluorwasserstoff an ein Trialkylamin bei Temperaturen von 103°C bis 130°C unter Druck umsetzt.

25 2. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass in den Verbindungen der Formeln (I) und (II) R<sup>1</sup> für Methoxy oder Ethoxy steht.

- 3. Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 2, dadurch gekennzeichnet, dass in den Formeln (I) und (II) R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> jeweils für Wasserstoff stehen.
- Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass das Verfahren bei Temperaturen von 103°C bis 110°C durchgeführt wird.
- 5. Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekenn20 zeichnet, dass das Verfahren bei 1,3 bis 9 bar durchgeführt wird.
  - 6. Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass das Anlagerungsprodukt von Fluorwasserstoff an ein Trialkylamin pro Mol Trialkylamin 1 bis 3 Mole Fluorwasserstoff enthält.

25

30

- 7. Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei dem Trialkylamin um Triethylamin handelt.
- 8. Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekenn20 zeichnet, dass man bezogen auf Verbindungen der Formel (II) 1 bis 4 Mol des
  Anlagerungsproduktes von Fluorwasserstoff an Trialkylamin einsetzt.
  - 9. Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass man zu dem Anlagerungsprodukt von Fluorwasserstoff an ein Trialkylamin die Dicarbonylverbindungen der allgemeinen Formel (II) innerhalb von drei bis neun Stunden zudosiert.
  - 10. Verfahren gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass das Reaktionsgemisch nach der Dosierung 3 bis 9 Stunden nachgerührt wird.

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

in \_\_\_ nal Application No PCT/EP 01/09320

		PCI/EF	01/09320
A. CLASSI IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C07C67/307 C07B39/00		
According to	o international Patent Classification (IPC) or to both national classific	ation and IPC	
	SEARCHED		
Minimum do IPC 7	cumentation searched (classification system followed by classification CO7C CO7B	on symbols)	
	tion searched other than minimum documentation to the extent that s		
	ata base consulted during the International search (name of data bas ternal, BEILSTEIN Data, WPI Data, PA		sed)
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	evant passages	Relevant to daim No.
X	EP 0 597 329 A (BAYER AG) 18 May 1994 (1994–05–18) claim 1; example 1		1-10
X	& DE 42 37 882 A (BAYER AG) 11 May 1994 (1994-05-11) cited in the application		1-10
А	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN 'On Beilstein Institut zur Förderung Chemischen Wissenschaften, Frankf Main, DE; Reaction ID 243767, XP002186926 abstract	der	
	ner documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are its	led in annex.
"A" docume consid "E" earlier dilling d "L" docume which I citation "O" docume other n "P" docume later th	ant defining the general state of the art which is not ered to be of particular relevance document but published on or after the international ate at the international definition of the state of another at the state of another at the special reason (as specified) and referring to an oral disclosure, use, exhibition or means and published prior to the international filing date but	<ul> <li>T later document published after the or priority date and not in conflict vicited to understand the principle or invention</li> <li>"X" document of particular relevance; it cannot be considered novel or can involve an inventive step when the "Y" document of particular relevance; it cannot be considered to involve an document is combined with one or ments, such combination being ob in the art.</li> <li>"&amp;" document member of the same pate Date of mailing of the international</li> </ul>	with the application but theory underlying the claimed invention not be considered to document is taken alone a claimed invention inventive step when the more other such document with the country of the control of th
	January 2002	25/01/2002	
Name and m	railing address of the ISA  European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  NL - 2280 HV Rijswijk  Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer  Janus, S	

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

In al Application No
PCT/EP 01/09320

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
EP 0597329	A	18-05-1994	DE DE EP JP US	4237882 A1 59305389 D1 0597329 A2 6219987 A 5391811 A	11-05-1994 20-03-1997 18-05-1994 09-08-1994 21-02-1995

#### INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

In nales Aktenzeichen
PCT/FP 01/09320

			01/09320
a. Klassi IPK 7	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C07C67/307 C07B39/00		
Nach der Int	iternationalen Patentidassifikation (IPK) oder nach der nationalen Kla	ssifikation und der IPK	
	RCHIERTE GEBIETE		
Recherchier IPK 7	rter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo C07C C07B	ole)	
	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so		
	er Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N ternal, BEILSTEIN Data, WPI Data, P <i>F</i>		ndete Suchbegriffe)
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angab	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	EP 0 597 329 A (BAYER AG) 18. Mai 1994 (1994-05-18) Anspruch 1; Beispiel 1		1–10
X	Anspruch 1; Beispiel 1 & DE 42 37 882 A (BAYER AG) 11. Mai 1994 (1994-05-11) in der Anmeldung erwähnt		1-10
Α	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN 'Or Beilstein Institut zur Förderung Chemischen Wissenschaften, Frankf Main, DE; Reaction ID 243767, XP002186926 Zusammenfassung	der	
	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Slehe Anhang Patentfamille	
"A" Veröffen aber ni "E" ålteres I Anmek "L" Veröffen	nillichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, icht als besonders bedeutsam anzusehen ist Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen dedatum veröffentlicht worden ist tillichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifeihaft er-	oder dem Prioritätsdatum veröffe Anmeldung nicht kollidiert, sonde Erfindung zugrundellegenden Pri Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besonderer kann allein aufgrund dieser Verö	em nur zum Verständnis des der Inzips oder der ihr zugrundeliegenden Bedeutung; die beanspruchte Erfindung iffentlichung nicht als neu oder auf
ausgefe 'O' Veröffer eine Be 'P' Veröffen dem be	ntlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, enutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht nilichung, die vor dem Internationalen Armeldedatum, aber nach eanspruchten Priorilätsdatum veröffentlicht worden ist	werden, wenn die Veröffentlichur	Taigkeit berühend betrachtet ng mit einer oder mehreren anderen orie in Verbindung gebracht wird und umann naheliegend ist
	Abschlusses der Internationalen Recherche  Januar 2002	Absendedatum des Internationale 25/01/2002	en Recherchenberichts
		25/ 01/ 2002	
Name und P	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016	Bevollmächtigter Bediensteter Janus, S	

#### INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

In ales Aktenzelchen
PCT/EP 01/09320

Im Recherchenbericht	Datum der		Mitglied(er) der	Datum der
angeführtes Patentdokument	Veröffentlichung		Patentfamilie	Veröffentlichung
EP 0597329	18-05-1994	DE DE EP JP US	4237882 A1 59305389 D1 0597329 A2 6219987 A 5391811 A	11-05-1994 20-03-1997 18-05-1994 09-08-1994 21-02-1995